Takes the place of EP0808150 (art. 158 of the EPC

PCT

ORGANISATION MONDIALE DE LA PROPRIETE INVELLECTLUSILE). EULES, internacional

THE MANDE INTERNATIONAL'S PUBLICE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

(51) Classification interesticasia des brevets 6 :		(11) Numéro de publication internationales WO 97/18795
A61K 7/13, 7/06	Al	(43) Dete de publication feternationales 29 msi 1997 (20.06.07)
(21) Numéro de la demande internationale: PCE/FR (22) Date de dépôt international: 7 novembre 1996 (THE, CH., DH. DK, ES. PI. FR. GB., GR., IE. IT, LU, MG
(30) Dannées relatines à la prioriéé 95/13040 29 novembre 1595 (23.11.9	(5)	Publice Aver rapport de vecherche latermulourie.
(71) Déposant (pour rose les Eurs désignés amf US): 1 [FRAR]: 14, no Royale, F-75006 Paris (FR):	L'ORIE	4E
(71) Inventours; et (25) Inventours/Déposants (US confencer): AUDOUSSE Pascale [PIUTR]; 1, allée Louis-Jouvel, F-92500 (FE), MONDET, Jest [FE/FR]; 90, see Roger-Le 91600 Authoy-sens-Bola (FR).	Asmid	DES
(74) Mandataire: MISZPUTEN, Lautere L'Oréal - B.P.J de Géogral-Régiet, F-92563 Chény Ordez (FR).	1., 90, <u> </u>	
(S4) TIME LISE OF A COMPOSITION CONTAINENT FIGMENT FOR TEMPORARILY DYEING	O A F JSUMA	TLM-FORMING POLYMER DISPERSION AND A NON-MELANE IN OR ANIMAL HAIR
(54) THE UTILISATION FOUR LA COLORATION T TION A BASIL D'UNE DISPERSION DE F	TEMPO OLYM	raire des chilyerk ou poils d'animaux d'une composi ere pilmogène et d'un pigment nonamelanique
(ST) Abstract		
make the street of the street	const 2	us dispersion of film-forming polymente ponicles computing at least on i) at least one pigment dispersed in the continuous phase of said dispersion ion of an indale compound, for temperarity dysing human or animal hab
(57) Abrégs		
the second secon	eušes d un dier	oution scaperaire des chaveus on des poils d'animent d'une compositio a polymète filmagène component au moins une fonction acide, sous fossi cent dispersé dans la phase combus de fadite dispension; lesse pignent a que.
		•

PCT

ORGANISATION MONDIALE DE LA PROPRIETE INTELLECTUELLE



DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIEE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT)

(51) Classification internationale des brevets ⁶ :		(11) Numéro de publication internationale: WO 97/18795
A61K 7/13, 7/06	A1	(43) Date de publication internationale: 29 mai 1997 (29.05.97)
(21) Numéro de la demande internationale: PCT/FR (22) Date de dépôt international: 7 novembre 1996 (BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC,
(30) Données relatives à la priorité: 95/13940 23 novembre 1995 (23.11.95	5) 1	Publiée Avec rapport de recherche internationale.
(71) Déposant (pour tous les Etats désignés sauf US): L. [FR/FR]; 14, rue Royale, F-75008 Paris (FR).	.'ORE	ıL
(72) Inventeurs; et (75) Inventeurs/Déposants (US seulement): AUDOUSSE Pascale [FR/FR]; 1, allée Louis-Jouvet, F-92600 (FR). MONDET, Jean [FR/FR]; 90, rue Roger-Le 93600 Aulnay-sous-Bois (FR).	Asniè	es
(74) Mandataire: MISZPUTEN, Laurent; L'Oréal - D.P.I du Général-Roguet, F-92583 Clichy Cédex (FR).	i., 90, r	ue
		·
(54) Tale: LISE OF A COMPOSITION CONTAINING	AF	LM-FORMING POLYMER DISPERSION AND A NON-MELANIC

- (54) Title: USE OF A COMPOSITION CONTAINING A FILM-FORMING POLYMER DISPERSION AND A NON-MELANIC PIGMENT FOR TEMPORARILY DYEING HUMAN OR ANIMAL HAIR
- (54) Titre: UTILISATION POUR LA COLORATION TEMPORAIRE DES CHEVEUX OU POILS D'ANIMAUX D'UNE COMPOSITION A BASE D'UNE DISPERSION DE POLYMERE FILMOGENE ET D'UN PIGMENT NON-MELANIQUE

(57) Abstract

The use of a composition containing at least (a) an aqueous dispersion of film-forming polymeric particles comprising at least one acid function in a free or at least partially neutralised form, and (b) at least one pigment dispersed in the continuous phase of said dispersion, where said pigment is not produced by the oxidative polymerisation of an indole compound, for temporarily dyeing human or animal hair, is disclosed.

(57) Abrégé

La présente invention a pour objet l'utilisation pour la coloration temporaire des cheveux ou des poils d'animaux d'une composition comprenant au moins: (a) une dispersion aqueuse de particules de polymère filmogène comportant au moins une fonction acide, sous forme libre ou au moins partiellement neutralisée; (b) au moins un pigment dispersé dans la phase continue de ladite dispersion; ledit pigment ne résultant pas de la polymérisation oxydante d'un composé indolique.

UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

AT	Arménie	GB	Royaume-Uni	MW	Malawi
AT	Autriche	GE	Géorgie	MX	Mexique
AU	Australie	GN	Guinée	NE	Niger
BB	Barbade	GR	Grèce	NL	Pays-Bas
BE	Belgique	HU	Hongrie	NO	Norvège
BF	Burkina Faso	IE	Irlande	NZ	Nouvelle-Zélande
BG	Bulgarie	IT	Italie	PL	Pologne
BJ	Bénin	JP	Japon	PT	Portugal
BR	Brésil	KE	Kenya	RO	Roumanie
BY	Bélanus	KG	Kirghizistan	RU	Fédération de Russie
CA	Canada	KP	République populaire démocratique	SD	Soudan
CF	République centrafricaine		de Corée	SE	Suède
CG	Congo	KR	République de Corée	SG	Singapour
CH	Suisse	KZ	Kazakhstan	SI	Slovénie
CI	Côte d'Ivoire	LI	Liechtenstein	SK	Slovaquie
CM	Cameroun	· LK	Sri Lanka	SN	Sénégal
CN	Chine	LR	Liberia	SZ	Swaziland
CS	Tchécoslovaquie	LT	Lituanie	TD	Tchad
CZ	République tchèque	LU	Luxembourg	TG	Togo
DE	Allemagne	LV	Lettonie	TJ	Tadjikistan
DK	Danemark	MC	Monaco	TT	Trinité-et-Tobago
EE	Estonie	MD	République de Moldova	UA	Ukraine
ES	Espagne	MG	Madagascar	UG	Ouganda
FI	Finlande	ML	Mali	US	Etats-Unis d'Amérique
FR	France	MN	Mongolie	UZ	Ouzbékistan
GA	Gabon	MR	Mauritanie	VN	Viet Nam

WO 97/18795 PCT/FR96/01754

1

UTILISATION POUR LA COLORATION TEMPORAIRE DES CHEVEUX OU POILS D'ANIMAUX D'UNE COMPOSITION A BASE D'UNE DISPERSION DE POLYMERE FILMOGENE ET D'UN PIGMENT NON-MELANIQUE

- La présente invention concerne l'utilisation pour la coloration temporaire des cheveux ou des poils d'animaux d'une composition comprenant au moins une dispersion aqueuse de particules de polymère filmogène comportant au moins une fonction acide, dans laquelle est dispersée au moins un pigment non-mélanique.
- On connaît essentiellement trois types de procédé de coloration des cheveux :
 - a) la coloration dite permanente qui a pour fonction d'apporter une modification sensible de la couleur naturelle et qui met en oeuvre des colorants d'oxydation qui pénètrent dans la fibre du cheveu et forme le colorant par un processus de condensation oxydative;
 - b) la coloration semi-permanente ou directe, qui ne met pas en oeuvre le processus de condensation, oxydative et résiste à 4 ou 5 shampooings ;
- 20 c) la coloration temporaire ou fugace qui donne lieu à une modification légère de la couleur naturelle de la chevelure qui tient d'un shampooing à l'autre et qui sert à embellir ou corriger une nuance déjà obtenue.
- L'invention se propose de mettre en oeuvre un procédé de coloration du dernier type conduisant à une coloration éliminable au premier shampooing. On peut également l'assimiler à un procédé "de maquillage.

On entendra par cheveux, les systèmes pileux constitués par la chevelure humaine, les poils de moustache ou de barbe.

30

35

15

Pour modifier et embellir de manière temporaire des cheveux, on a déjà proposé une teinture avec des colorant directs, mais cette teinture peut être hétérogène sur les parties des cheveux qui ont été abimées par les différentes dégradations dues aux traitements tels que par exemple les permanentes, la chaleur, les agents atmosphériques (soleil, intempéries). Par ailleurs, ces colorants ne permettent pas d'obtenir une nuance grise naturelle et esthétique sauf en utilisant un mélange avec

WO 97/18795 PCT/FR96/01754

2

d'autres colorants, lesquels présentent cependant l'inconvénient d'avoir souvent des résistances différentes à la lumière et aux shampooings, ce qui peut donner lieu à des colorations finales non-satisfaisantes.

On a également proposé d'utiliser des polymères colorés formés par greffage d'un ou plusieurs colorants de nature azoïque, triphényl-méthanique, azinique, indoaminique ou anthraquinonique sur une chaîne polymère. Ces polymères colorés ne sont pas totalement satisfaisants notamment au niveau de l'homogènéité de la coloration obtenue, de sa résistancce, sans compter les problèmes liés à leur fabrication et notamment à leur reproductibilité.

On a également proposé dans la demande WO 93/02655 un procédé de teinture temporaire des fibres kératiniques mettant en oeuvre des pigments résultant de la polymérisation oxydante de dérivés indoliques tels que le 5,6-dihydroxyindole.

15

Ces pigments mélaniques peuvent être associés à un latex filmogène en vue d'obtenir une meilleure résistance au brossage et une brillance supérieure.

Ce procédé de teinture conduit à des colorations dont les résultats ne sont pas totalement satisfaisants. La gamme des nuances obtenues est très limitée. Les propriétés relatives à la puissance tinctoriale et à la rémanence (résistance à l'eau) sont insuffisantes.

La demanderesse a découvert de façon surprenante un procédé de coloration dite temporaire, éliminable au premier shampooing, mettant en oeuvre une composition comprenant une dispersion aqueuse de particules d'un polymère filmogène comportant au moins une fonction acide et un pigment dispersé dans ladite dispersion ne résultant pas de la polymèrisation oxydante d'un composé indolique. Un tel procédé permet d'améliorer de façon substantielle les propriétés de rémanence et de puissance tinctoriale. La gamme des colorations obtenues par le procédé de l'invention est sensiblement plus large que celle proposée par le procédé mettant en oeuvre des pigments mélaniques. De plus, les colorations obtenues par le procédé de teinture de l'invention présentent une grande résistance au frottement sur cheveux secs ou humides avec les doigts ou les mains de l'utilisateur ou un tissu.

3

La présente invention a donc pour objet l'utilisation pour la coloration temporaire des cheveux ou des poils d'animaux d'une composition comprenant au moins :

- (a) une dispersion aqueuse de particules de polymère filmogène comportant au
 moins une fonction acide, sous forme libre ou au moins partiellement neutralisée et
 - (b) au moins un pigment dispersé dans la phase continue de ladite dispersion ; ledit pigment ne résultant pas de la polymérisation oxydante d'un composé indolique.
- Les polymères filmogènes comportant au moins une fonction acide, libre ou au moins partiellement neutralisée comportent au moins une fonction acide de type carboxylique, sulfonique, phosphorique, phosphorique.

Leur poids moléculaire moyen mesuré de préférence par chromatographie d'exclusion stérique varie, préférentiellement de 500 à 5.000.000.

Le groupe acide carboxylique peut être apporté par au moins un monomère mono ou diacide carboxylique, à insaturation éthylénique tel que ceux répondant à la formule :

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
C = C \\
R_2 \\
R_3
\end{array}$$
(I)

dans laquelle n est un nombre entier de 0 à 10 ; A désigne un groupement méthylène, éventuellement relié à l'atome de carbone du groupement insaturé ou au groupement méthylène voisin lorsque n est supérieur à 1 par l'intermédiaire d'un hétéroatome tel que oxygène ou soufre ou bien encore un noyau aromatique tel que phényle ou benzyle ; R₁ désigne un atome d'hydrogène, un groupement phényle ou benzyle ; R₂ désigne un atome d'hydrogène, un groupement alkyle inférieur ou carboxyle ; R₃ désigne un atome d'hydrogène, un groupement alkyle inférieur, un groupement -CH₂-COOH, phényle ou benzyle.

Les polymères conformes à l'invention filmogènes comportant des groupements acides carboxyliques sont choisis de préférence dans le groupe constitué par :

 A) les copolymères d'acide (méth)acrylique et d'au moins un monomère ester d'acide (méth)acrylique linéaire, ramifié ou cyclique (cycloaliphatique ou aromatique) et/ou WO 97/18795

4

d'au moins un monomère amide d'acide (méth)acrylique mono ou di-substitué, linéaire, ramifié ou cyclique (cycloaliphatique ou aromatique).

On peut citer à titre d'exemple :

5

10

15

20

25

30

35

- les terpolymères acide acrylique/acrylate d'éthyle/N-tertiobutylacrylamide tel que le produit vendu sous le nom ULTRAHOLD 8 et celui vendu sous le nom ULTRAHOLD STRONG par la Société BASF;
- les copolymères acide (méth)acrylique/(meth)acrylate de tertio-butyle et/ou (méth) acrylate d'isobutyle/(méth)acrylate d'alkyle en C₁-C₄ tels que le terpolymère acide acrylique/acrylate de tertiobutyle/acrylate d'éthyle vendu par la société BASF sous le nom LUVIMER 100P;
- les terpolymères et tétrapolymères acide (meth)acrylique/acrylate d'éthyle/ méthacrylate de méthyle tels que le copolymère acrylate d'éthyle/methacrylate de méthyle/acide acrylique/acide methacrylique tel que le produit vendu sous le nom AMERHOLD DR-25 par la Société AMERCHOL;
- les tétrapolymères méthacrylate de méthyle/acrylate de butyle ou d'éthyle/acrylate ou méthacrylate d'hydroxyéthyle ou de 2-hydroxypropyle/acide (meth)acrylique tel que le tetrapolymère methacrylate de méthyle/acrylate de butyle/methacrylate d'hydroxy-ethyle/acide méthacrylique vendu par la société ROHM et HAAS sous le nom ACUDYNE 255.
- les copolymères d'acide acrylique et de méthacrylate d'alkyle en C_1 - C_4 et les terpolymères de vinyl pyrrolidone, d'acide acrylique et de méthacrylate d'alkyle en $C_{1\cdot 20}$ par exemple de lauryle tel que celui vendu par la société ISP sous la dénomination d'ACRYLIDONE M et le copolymère d'acide méthacrylique et d'acrylate d'éthyle vendu sous la dénomination de LUVIMER MAEX par la société BASF.
- les copolymères amphotères tels que les copolymères N-octylacrylamide/ methacrylate de méthyle/methacrylate d'hydroxypropyle/acide acrylique/ methacrylate de tertio-butylaminoethyle notamment celui vendu sous le nom AMPHOMER par la société NATIONAL STARCH ou le copolymère LOVOCRYL L47 vendu par la même société.
- les copolymères d'acide (meth)acrylique et d'esters ou d'amides d'acide (meth)acrylique comportant en plus des esters vinyliques, linéaires, ramifiés ou cycliques (cycloaliphatiques, aromatiques, substitués ou non) tels que l'acétate de vinyle; le propionate de vinyle; les esters vinyliques d'acide ramifiés comme le

versatate de vinyle; les esters vinyliques d'acide benzoïque substitué ou non : ces copolymères peuvent comporter également en plus des groupements résultant de la copolymérisation avec le styrène, l'α-méthylstyrène ou d'un styrène substitué;

- B) Les copolymères d'acide (meth)acrylique et d'au moins un monomère oléfinique choisi par les esters vinyliques tels que ceux cités ci-dessus et ne contenant pas de monomère ester ou d'acrylamide d'acide (meth)acrylique. Ces copolymères peuvent contenir en plus des groupements oléfiniques résultant de la copolymérisation avec le styrène, l'α-méthylstyrène, un styrène substitué et éventuellement des monomères mono-éthyléniques tels que l'éthylène.
 - C) Les copolymères de monoacide vinylique tels que l'acide crotonique et l'acide vinylbenzoïque et/ou de monoacide allylique tels que l'acide allyloxyacétique ;

15 A titre d'exemple, on peut citer :

20

25

- les copolymères d'acide crotonique comportant dans leur chaîne des motifs acétate ou propionate de vinyle et éventuellement d'autres monomères tels que les esters allyliques ou méthallyliques, les éthers vinyliques ou les esters vinyliques d'un acide carboxylique saturé linéaire ou ramifié à longue chaîne hydrocarbonée tels que ceux comportant au moins 5 atomes de carbone, ces polymères pouvant éventuellement être greffés et réticulés ou encore un ester vinylique, allylique ou méthallylique d'un acide carboxylique α- ou β-cyclique. Ces copolymères peuvent contenir en plus des groupements oléfiniques résultant de la copolymérisation avec le styrène, l'α-méthylstyrène, un styrène substitué et éventuellement des monomères mono-éthyléniques tels que l'éthylène.

On peut citer plus particulièrement :

- les copolymères acétate de vinyle/acide crotonique/polyéthylèneglycol tels que celui vendu par la société HOECHST sous la dénomination de "ARISTOFLEX A"
 - les copolymères acétate de vinyle/acide crotonique tels que celui vendu par la société BASF sous la dénomination de "LUVISET CA 66",
- les terpolymères acétate de vinyle/acide crotonique/néodécanoate de vinyle tels que
 celui vendu par la société NATIONAL STARCH sous la dénomination de "RESINE 28-29-30",

On peut également utiliser selon l'invention d'autres types de polymères filmogènes à fonctions acides carboxyliques tels que ceux décrits dans le brevet français n° 78 30596 (2.439.798) ayant la formule générale suivante :

5 dans laquelle :

- R. R', R", identiques ou différents, représentent un atome d'hydrogène ou un radical méthyle,
- 10 m, n et t sont 1 ou 2,
 - R₁ représente un radical alkyle, linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé ayant de 2 à 21 atomes de carbone,
 - Z représente un radical divalent pris dans le groupe constitué par : -CH₂-, -CH₂-O-CH₂- et -CH₂-O-(CH₂)₂-,
- 15 Cyc représente un radical choisi parmi :
 - (i) un radical de formule :

(ii) un radical de formule :

dans laquelle:

R₂ représente un atome d'hydrogène ou un radical méthyle,

20 et p est 1 ou 2,

(iii) un radical de formule :

$$R_3$$
 R_4

dans laquelle:

R₃ représente un atome d'hydrogène, un radical méthyle, éthyle, tert-butyle, éthoxy, butoxy ou dodécyloxy et R₄ représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle de 1 à 4 atomes de carbone ou un radical alkoxy de 1 à 4 atomes de carbone.

et (iv) un radical de formule:

v représente de 10 à 91 % et de préférence de 36 à 84 % en poids. w représente de 3 à 20 % et de préférence de 6 à 12 % en poids. x représente de 4 à 60 % et de préférence de 6 à 40 % en poids. et y représente de 0 à 40 % et de préférence de 4 à 30 % en poids,

10 v + w + x + y étant égal à 100 %.

> Parmi ces polymères, on citera de préférence le terpolymère acétate de vinyle. tert.butylbenzoate de vinyle, acide crotonique de composition pondérale 65 %, 25 %, 10 %.

15

20

5

- D) Les polymères dérivés d'acide ou d'anhydrides maléique, fumarique, citraconique, itaconique avec des monomères choisis dans le groupe constitué par des esters vinyliques, des éthers vinyliques, des halogénures vinyliques, des dérivés phénylvinyliques, l'acide (meth)acrylique et ses esters; ces polymères peuvent être monoestérifiés ou monoamidifiés. De tels polymères sont décrits en particulier dans les brevets US2.047.398, 2.723.248, 2.102.113, le brevet GB 839.805 et notamment ceux vendus sous les dénominations "GANTREZ AN ou ES" par la société ISP.
- 25 Des polymères entrant également dans cette classe sont les copolymères d'anhydrides maléique, citraconique, itaconique et d'un ester allylique ou méthallylique comportant éventuellement un groupement acrylamide, méthacrylamide, une α-oléfine, des esters acryliques ou méthacryliques, des acides acrylique ou méthacrylique ou la vinylpyrrolidone dans leur chaîne, les fonctions anhydrides sont

WO 97/18795 PCT/FR96/01754

8

monoestérifiées ou monoamidifiées. Ces polymères sont par exemple décrits dans les brevet français 2.350.384 et 2.357.241 de la demanderesse.

Parmi ces polymères, on citera plus particulièrement le copolymère alterné méthylvinyléther/anhydride maléïque (50/50 monoestérifiée par le butanol et vendu pas la société ISP sous la dénomination de GANTREZ ES 425.

Les polymères filmogènes conformes à l'ivention portant des groupes acides sulfoniques et/ou sulfonates peuvent être choisis parmi ceux provenant de l'acide vinylsulfonique, de l'acide styrènesulfonique, du méthacrylate de 2-sulfoéthyle de l'acide acrylamido 2-méthylpropane sulfonique.

Ces copolymères peuvent être obtenus par polymérisation d'au moins un groupe acide sulfonique ou un groupe sulfonate et d'au moins un monomère choisi dans le groupe constitué par :

(i) les esters vinyliques, linéaires, ramifiés ou cycliques ;

5

10

25

30

35

- (ii) les esters d'acide (meth)acrylique linéaires ramifiés ou cycliques ;
- (iii) les amides mono ou di-substitués d'acide (meth)acrylique linéaires, ramifiés ou cycliques,
 - (iv) le styrène, le α -méthylstyrène ou le styrène substitué.

Selon l'invention, les polymères particulièrement préférés sont choisis parmi les copolymères d'acide acrylique tels que le terpolymère acide acrylique/acrylate d'éthyle/N-tertiobutyl acrylamide vendu sous la dénomination "ULTRAHOLD STRONG" par la société BASF, les copolymères dérivés d'acide crotonique tels que les terpolymères acétate de vinyle/ tertio-butyl benzoate de vinyle/ acide crotonique et les terpolymères acide crotonique/ acétate de vinyle/ néododécanoate de vinyle vendus sous la dénomination "RESINE 28-29-30" par la société NATIONAL STARCH, les polymères dérivès d'acides ou d'anhydrides maléique, fumarique, itaconique avec des esters vinyliques, des éthers vinyliques, des halogénures vinyliques, des dérivés phényl-vinyliques, l'acide acrylique et ses esters tels que le copolymère méthyl-vinyléthyer/ anhydride maléique mono estérifié vendu sous la dénomination "GANTREZ ES 425" par la société ISP, les copolymères d'acide méthacrylique et de méthacrylate de méthyle vendus sous la dénomination "EUDRAGIT L" par la société

PCT/FR96/01754

9

ROHM PHARMA, le copolymère d'acide méthacrylique et d'acrylate d'éthyle vendu sous la dénomination "LUVIMER MAEX" par la société BASF, le terpolymère de vinylpyrrolidone/ acide acrylique/ méthacrylate de lauryle vendu sous la dénomination "ACRYLIDONE LM" par la société ISP et le copolymère acétate de vinyle/acide crotonique vendu sous la dénomination "LUVISET CA 66" par la société BASF et le terpolymère acétate de vinyle/ acide crotonique/polyéthylèneglycol sous la dénomination "ARISTOFLEX A" par la société BASFainsi que le terpolymère acétate de vinyle, tert butylbenzoate de vinyle, acide crotonique de composition pondérale 65 %, 25 %, 10 %.

10

Les dispersions aqueuses des polymères cités peuvent être des latex ou des pseudolatex. Si elles se présentent sous forme de latex, de préférence neutralisés au moins partiellement, elles résultent directement de la synthèse du polymère par une technique bien connue de polymérisation en émulsion. Le taux de neutralisation est tel que le polymère reste sous forme de latex et ne se solubilise pas dans l'eau.

15

20

Elles peuvent également se présenter sous forme pseudo-latex. Dans ce cas, le polymère est déjà réalisé et on le met ensuite en dispersion dans l'eau. La dispersion dans l'eau est autostabilisée par neutralisation au moins partielle des groupes acides portés par le polymère.

25

Le taux de neutralisation des polymères filmogènes à fonctions acides doit donc être parfaitement déterminé de telle sorte qu'ils restent insolubles dans l'eau tout en étant solubles dans le ou les solvants organiques pouvant être présents.

30

Il va de soi que le taux limite supérieur de neutralisation qu'il conviendra de ne pas excéder pour que le polymère reste insoluble dans l'eau sera fonction de la nature de chaque polymère filmogène à fonctions acides. De façon générale ce taux de neutralisation est généralement compris entre 30 et 80 % et de préférence entre 40 et 70 % si le polymère a moins de 2 meq/g de fonctions acides et entre 10 et 50 % de préférence entre 10 et 40 % si le polymère a plus de 2 meq/g de fonctions acides.

35

Selon l'invention la neutralisation des fonctions acides est réalisée à l'aide d'un agent mono-basique non volatil choisi par exemple parmi une base minérale telle que la soude ou la potasse ou parmi un aminoalcool pris dans le groupe constitué par l'amino-2 méthyl-2 propanol-1 (AMP), la triéthanolamine, la triisopropanolamine

WO 97/18795

(TIPA), la monoéthanolamine, la diéthanolamine, la tri[(hydroxy-2) propyl-1]amine, l'amino-2 méthyl-2 propanediol-1,3 (AMPD) et l'amino-2 hydroxyméthyl-2 propanediol-1,3.

Le pseudo-latex des compositions cosmétiques selon l'invention est obtenu selon les méthodes connues de préparation des pseudo-latex sous réserve toutefois de certaines particularités qui seront mentionnées ci-après.

Le procédé général de préparation des pseudo-latex consiste à dissoudre un polymère insoluble dans l'eau dans un solvant organique, soluble ou partiellement soluble dans l'eau, à disperser sous agitation la solution ainsi obtenue dans de l'eau et à procéder ensuite à l'élimination du solvant organique par évaporation sous vide ce qui conduit à une suspension constituée de particules du polymère dont la taille est généralement inférieure au µm.

15

10

Selon ce procédé général, l'emploi d'un tensio-actif, d'un mélange de tensio-actifs ou d'un polymère colloïde protecteur ou encore d'un mélange tensio-actif/polymère colloïde protecteur est indispensable, en vue d'obtenir une bonne stabilisation des particules.

20

Les polymères filmogènes à fonctions acides tels que définis ci-dessus ne peuvent être utilisés tels quels dans la préparation des pseudo-latex mais doivent être neutralisés à un taux de neutralisation inférieur à 100 % en vue d'éviter leur totale solubilisation dans l'eau.

25

Par une neutralisation partielle des polymères, on a constaté qu'il était possible d'obtenir des pseudo-latex particulièrement stables en l'absence de stabilisant hydrophile ou de tensio-actif ou encore de colloïde protecteur.

Dans la préparation du pseudo-latex, utilisé dans les compositions selon l'invention, la neutralisation des fonctions acides du polymère filmogène est réalisée in-situ dans la solution du polymère dans le solvant organique par addition de la quantité déterminée du composé mono-basique non volatil. Le solvant organique utilisé doit être un solvant volatil ou un mélange de tels solvants présentant un point d'ébullition inférieur à celui de l'eau et être miscible ou partiellement miscible à l'eau.

Le solvant organique tel que défini ci-dessus est de préférence choisi parmi l'acétone, la méthyléthylcétone, le tétrahydrofuranne, l'acétate de méthyle, l'acétate d'éthyle, l'isopropanol et l'éthanol.

Après l'obtention de la solution du polymère partiellement neutralisé dans le solvant organique, on procède alors à la préparation d'une émulsion en versant sous agitation, à la solution organique obtenue, une quantité appropriée d'eau contenant éventuellement un agent anti-mousse dont le rôle sera de faciliter l'évaporation ultérieure de la phase organique.

10

Selon une variante du procédé tel que défini ci-dessus la neutralisation des fonctions acides du polymère en solution dans le solvant organique peut être réalisée lors de la formation de l'émulsion en versant une solution aqueuse contenant la quantité requise du composé mono-basique non volatil.

15

Lors de la formation de l'émulsion, l'agitation est de préférence réalisée à l'aide d'un disperseur cisaillant du type MORITZ ou ULTRA-TURRAX ou RAINERI équipé de pales défloculantes.

- 20 L'émulsion ainsi obtenue est particulièrement stable sans qu'il soit nécessaire d'employer un agent tensio-actif dans la mesure où les groupes acides du polymère se placent à l'interface avec l'eau et protègent les goutelettes de la coalescence par répulsion électrostatique.
- Après formation de l'émulsion à une température comprise entre la température ambiante et 70° C environ, on procède alors à l'évaporation sous pression réduite du solvant organique jusqu'à son élimination totale, l'évaporation étant de préférence réalisée sous léger chauffage.
- On obtient ainsi un pseudo-latex, c'est-à-dire une dispersion aqueuse de particules du polymère filmogène, qui est exempt de tout tensio-actif ou autre stabilisant hydrophile tout en étant très stable ce qui est particulièrement avantageux en cosmétique capillaire.

WO 97/18795 PCT/FR96/01754

12

La taille moyenne des particules du polymère filmogène est de préférence inférieure à 500 nm et plus préférentiellement entre 10 et 350 nm et plus particulièrement inférieure à 250 nm.

La polydispersité en taille des particules mesurée en diffusion quasi élastique de lumière est généralement comprise entre 0,1 et 0,40 et de préférence inférieure à 0,35.

Les polymères filmogènes à groupements acides conformes à l'invention sont présents dans les compositions dans des concentrations allant préférentiellement de 5 à 40 % en poids en matière active et plus particulièrement de 8 à 25 % en poids par rapport au poids total de la composition.

Les pigments conformes à l'invention sont choisis parmi tous les pigments organiques ou minéraux qui ne résultent pas de la polymérisation oxydante de composés indoliques, cosmétiquement ou dermatologiquement acceptables.

Ils peuvent se présenter sous forme de poudre ou de pâte pigmentaire.

Parmi les pigments minéraux, on peut citer à titre d'exemple le dioxyde de titane (rutile ou anastase) éventuellement traité en surface et codifié dans le Color Index sous la référence CI77891; les oxydes de fer noir, jaune rouge et brun, codifiés sous les références CI77499, 77492, 77491; le violet de manganèse (CI77742); le bleu outremer (CI77007); l'oxyde de chrome hydraté (CI77289); le bleu ferrique (CI77510).

Parmi les pigments organiques, on peut citer à titre d'exemple, le pigment YELLOW 3 vendu notamment sous la dénomination commerciale "JAUNE COVANOR W 1603" par la société WACKHERR (CI 17710), le "D & C RED n° 19" (CI 45170), le "D & C RED n° 9 (CI 15585), le "D & C RED n° 21" (CI 45380), le "D & C ORANGE n° 4" (CI 15510), le "D & C ORANGE n° 5" (CI 45370), le "D & C RED n° 27" (CI45410), le "D & C RED n° 6 (CI 15850-1), le "D & C RED n° 6 (CI 15850-2), le "D & C YELLOW n° 5" (CI 19140), le "D & C RED n° 36" (CI 12085), le "D & C ORANGE n° 10" (CI 45425), le "D & C YELLOW n° 6" (CI 15985), le "D & C RED n° 30" (CI 73360), le "D & C RED n° 3" (CI 45430), le noir de carbone (CI 77266), et les laques à base de carmin de cochenille (CI 75470).

30

35

On peut également utiliser des pigments nacrés qui peuvent être notamment choisis parmi les pigments nacrés blancs tels que le mica recouvert d'oxyde de titane, l'oxyde de bismuth; les pigments nacrés colorés tels que le mica titane avec des oxydes de fer, le mica titane avec du bleu ferrique ou de l'oxyde de chrome, le mica titane avec un pigment organique de type précipité, ainsi que ceux à base d'oxychlorure de bismuth.

On utilise plus particulièrement les pâtes pigmentaires de pigment organique telles que les produits vendus par la société HOECHST sous le nom :

JAUNE COSMENYL 10G	:	Pigment YELLOW 3 (CI 11710)
JAUNE COSMENYL G		Pigment YELLOW 1 (CI 11680)
ORANGE COSMENYL GR	:	Pigment ORANGE 43 (CI 71105)
ROUGE COSMENYL R°	:	Pigment RED 4 (CI 12085)
CARMIN COSMENYL FB	:	Pigment RED 5 (CI 12490)
VIOLET COSMENYL RL	:	Pigment VIOLET 23 (CI 51319)
BLEU COSMENYL A2R	:	Pigment BLUE 15.1 (CI 74260)

VERT COSMENYL GG : Pigment GREEN 7 (CI 74260)

NOIR COSMENYL R : Pigment BLACK 7 (CI 77266)

20

15

30

Les pigments sont présents dans des concentrations allant préférentiellement de 0,05 à 10 % en poids et plus particulièrement de 0,1 à 3 % en poids par rapport au poids total de la composition.

Le pH des compositions conformes à l'invention varie de préférence de 6 à 8 et préférentiellement de 6 à 7,5.

Pour améliorer, si nécessaire, les propriétés du film formé par la composition à base d'une dispersion aqueuse de polymère filmogène à groupements acides et de pigment insoluble, on ajoute, de préférence au moins un plastifiant à ladite dispersion.

Dans le cas d'un latex, on ajoute le ou les plastifiants dans la dispersion de particules de polymère déjà constituée.

Dans le cas d'une dispersion aqueuse sous forme de pseudo-latex, l'ajout du ou des plastifiants peut se faire dans la dispersion une fois le pseudo-latex formé ou pendant la mise en dispersion du polymère.

Les plastifiants utilisés conformément à la présente invention peuvent être de nature hydrophile ou hydrophobe (ou peu hydrophile) ou des mélanges constitués d'un plastifiant hydrophile et d'un plastifiant hydrophobe.

Ils sont généralement présents dans les compositions de l'invention dans des concentrations allant de 0,1 à 80 % en poids et de préférence 5 à 40 % en poids par rapport au poids du polymère filmogène à groupements acides.

Parmi les plastifiants hydrophiles, on peut citer les éthers de glycol et en particulier :

- les Carbitols de la société UNION CARBIDE à savoir le Carbitol ou diéthylène glycol éthylèther, le méthyl Carbitol ou diéthylène glycol méthyléther, le butyl Carbitol ou diéthylène glycol butyléther,
 - les Cellosolves de la société UNION CARBIDE à savoir le Cellosolve ou éthylène glycol éthylèther, le butyl Cellosolve ou éthylène glycol butylèther, l'hexyl Cellosolve ou éthylène glycol hexylèther,
 - les Dowanols de la société DOW CHEMICAL et en particulier le Dowanol PM ou propylène glycol méthyléther, le Dowanol DPM ou dipropylène glycol méthyléther, le Dowanol TPM ou tripopylène glycol méthyléther ou encore le Dowanol DM ou diéthylène glycol méthyléther.

25

20

Comme autres agents plastifiants hydrophiles, on peut également citer :

- l'huile de ricin oxyéthylénée à 40 moles d'oxyde d'éthylène telle que celle vendue sous la dénomination de "MULGOFEN LE 719" ;
- le propylène glycol;
- 30 le butyl glycol :
 - le propylène glycol monopropyl éther vendu par la société UNION CARBIDE sous le nom de "PROPYL PROPASOL";
 - le propylène glycol monotertiobutyléther vendu par la société ARCO sous le nom de "ACROSOLV PEB" ;
- 35 l'éthylène glycol monométhylèther acétate, le propylène glycol monométhylétheracétate vendu (pour ce dernier) par la société DOW sous le nom

de "DOWANOL PMA", le dipropylène glycol méthylétheracétate vendu par la société DOW sous le nom de "DOWANOL DPMA".

Comme agents plastifiants très peu hydrophiles ou hydrophobes, on peut citer :

5

10

35

- . les éthers de propylène glycol tels que :
 - le propylène glycol phénylèther vendu par la société DOW sous le nom de "DOWANOL PPH" :
- le dipropylène glycol monobutyl éther vendu par la société DOW sous le nom de "DOWANOL DPnB";
 - le tripropylène glycol monobutyl éther vendu par la société DOW sous le nom de "DOWANOL TPnB" ;
 - le tripropylène glycol isobutyl éther vendu par la société DOW sous le nom de "DOWANOL TPiB";
- le propylène glycol monobutyl éther vendu par la société DOW sous le nom de "DOWANOL PnB".

. les éthers esters de propylène glycol et d'éthylène glycol tels que :

- l'éthylène glycol butyl éther acétate ;
- le propylène glycol n-butyl éther acétate vendu par la société DOW sous le nom de "DOWANOL PnBA".

. les esters de diacides tels que :

- les phtalates et adipates de diéthyle, dibutyle et de diisopropyle ;
- 25 les tartrates de diéthyle et dibutyle ;
 - les succinates de diéthyle et de dibutyle ;
 - les sébacates de diéthyle et de dibutyle ;
 - les phosphates de diéthyle, de dibutyle et de diéthyl-2 hexyle ;
 - l'acétyl citrate de diéthyle ou de dibutyle ;
- les esters de glycérol tels que le diacétate de glycérol (diacétine) et le triacétate de glycérol (triacétine).

Une forme particulière de composition selon l'invention consiste en une composition contenant un système plastifiant constitué par un mélange d'au moins deux plastifiants de vitesse d'évaporation différente ; (1) l'un, "permanent", étant de haut point d'ébullition (de préférence supérieur à 200 °C), (2) l'autre, "temporaire", étant

WO 97/18795 PCT/FR96/01754

16

plus volatil que (1) et devant s'évaporer après l'eau. Le premier agent plastifiant (1) permet d'assurer la plastification permanente du polymère tandis que le deuxième agent plastifiant (2) permet d'aider la coalescence des particules et d'accélèrer la filmification (agent de coalescence).

5

10

15

20

25

30

35

La proportion de plastifiant (1) "permanent" dépend de la matière du polymère utilisé en particulier de la transition vitreuse du polymère utilisé et de la propre transition vitreuse du plastifiant. La proportion est telle que la transition vitreuse du polymère plastifié par le plastifiant permanent est comprise entre 10 °C et 40 °C et de préférence entre 15 °C et 30 °C, ce qui correspond la plupart du temps, en fonction du polymère choisi à une quantité allant de 2 g/100 g de polymère à 30 g/100 g de polymère.

La proportion de plastifiant "temporaire" (2) appelé agent de coalescence qui n'est là parfois que pour favoriser la filmification du latex ou du pseudolatex peut varier de 2 g/100 g de polymère à 15 g/100 g de polymère.

Les compositions utilisées pour la coloration temporaire des cheveux ou des poils d'animaux peuvent se présenter sous des formes diverses telles des liquides plus ou moins épaissis, des cremes, des gels.

Les compositions selon l'invention destinées à être utilisées pour la coloration temporaire peuvent contenir en outre divers adjuvants habituellement utilisés dans les compositions capillaires. Parmi ces adjuvants, on peut citer les silicones insolubles ou solubles, volatiles ou non, sous forme d'huiles, de gommes, de résines ou de poudres, des polymères non ioniques, anioniques, cationiques ou amphotères ; des protéines quaternisées ou non ; des filtres solaires ; des agents tensioactifs ; des agents antimousse ; des hydratants ; des humectants ; des émollients ; des huiles végétales ou synthétiques ; des agents conservateurs, des agents séquestrants ; des agents antioxydants ; des parfums ; des agents alcalinisants ou acidifiants, des agents de mise en suspension des pigments ; des agents épaississants.

Un autre objet de l'invention est un procédé de coloration temporaire des cheveux ou des poils d'animaux caractérisé par le fait que l'on applique sur les cheveux ou les poils d'animal une composition telle que définie précédemment dans une quantité efficace.

Les exemples qui suivent servent à illustrer l'invention sans présenter un caractère limitatif.

5

EXEMPLES

Exemple 1:

10	- Pigment organique vendu sous le nom CARMIN COSMENYL (CI 12790)		
	par la société HOECHST	2,5	g
	- Pseudolatex de copolymère acétate de vinyle/acide crotonique/		
	t-butyl-4-benzoate de vinyle (65/10/25) préparé selon le procédé		
	décrit dans la demande FR 2 697 160	15	g MA
15	- Adipate de di-isopropyle (plastifiant)	3,75	g
	- 2-amino 2-méthyl 1-propanol (agent de neutralisation du polymère)	0,495	g
	- Eau q.s.p.	100	g.

La composition colorante est appliquée sur cheveux secs, à raison de 4 g pour 3 g de cheveux. On laisse sécher à température ambiante.

On obtient une coloration de couleur rouge. Le toucher est doux et non-collant. On observe aucun dégorgement à sec ou cheveux humides.

25 Exemple 2:

	- Pigment organique vendu sous le nom	BLEU COSMENYL (CI74260)		
	par la société HOECHST		3,0	g
	- Pseudolatex de copolymère acétate de	e vinyle/acide crotonique/		
	t-butyl-4-benzoate de vinyle (65/10/25)	préparé selon le procédé		
30 .	décrit dans la demande FR 2 697 160	•	15	g MA
	- Adipate de di-isopropyle (plastifiant)		3,75	g
	- 2-amino 2-méthyl 1-propanol (agent de	e neutralisation du polymère)	0,495	9
	- Eau q.s	s.p.	100	g

La composition est appliquée dans les mêmes conditions que l'exemple 1.

On obtient une colation de couleur bleue. Le toucher est non collant et le dégorgement à sec ou sur cheveux mouillés est inexistant.

5

Exemple 3:

	 Pâte pigmentaire noire vendu par la société HOECHST 	e sous le nom COPIDIS (CI 77266)	1,2	g MA
	- Pseudolatex de copolymère a	cétate de vinyle/acide crotonique/		
10	t-butyl-4-benzoate de vinyle(6	5/10/25) préparé selon le procédé		
	décrit dans la demande FR 2 6	597 160	10	g MA
	- Adipate de di-isopropyle (plast	ifiant)	1	9
	- 2-amino 2-méthyl 1-propanol (agent de neutralisation du polymère)	0,62	g
	- Butylglycol		1 g	
15	- Eau	q.s.p.	100	a

La composition colorante est appliquée sur cheveux secs, à raison de 3 g pour 1,5 g de cheveux. On laisse sécher à température ambiante. On obtient une coloration de couleur noire.

20

EXEMPLE COMPARATIF A (contre type de l'exemple 2) :

	- BLEU COSMENYL A2R (p	pigment)	3	9
		forme de pseudo-latex tel que		
	défini ci-dessous		15	g MA
25	- Eau	q.s.p.	100	g

La composition est appliquée dans les mêmes conditions de l'exemple 1. On observe un toucher collant et un dégorgement important à sec et sur cheveux humides contrairement à l'exemple 2.

30

Le polymère cationique sous forme de pseudo-latex a pour structure théorique :

où R désigne :

où Z est un radical trivalent

Q est un segment polysiloxane.

5

15

20

Le polycondensat correspond à la réaction entre :

 1 mole de X 22176 DX vendu par SHIN ETSU (oligomère polysiloxane de poids moléculaire 4.000 et d'indice OH 26,4) et de formule :

10 - 1 mole de 1,4-butane diol (agent coupleur);

- 2 moles de 4,4'-diphénylméthane diisocyanate (ci-après dénommé MDI).

Dans un réacteur cylindrique, pourvu d'une agitation centrale du type ancre, d'un thermomètre, d'un réfrigérant, d'une arrivée de vide et d'une arrivée de barbotage d'azote et surmonté d'une ampoule à introduction, on introduit, sous courant d'azote, une solution de 100 g d'oligomère X 22176 DX dans 120 g de tetrahydrofuranne (nommé par la suite THF). On fait plusieurs dégazages vide/azote pour purger l'air à l'intérieur du réacteur. On agit à environ 250 tours/minutes. On introduit alors rapidement et sous courant d'azote, 17,9 g de MDI solide dans le milieu sous agitation à température ambiante.

On dissous totalement sous agitation et on chauffe à 65 °C (ébullition du solvant) pendant 3 heures.

- On introduit alors dans le milieu à 65 °C sous agitation une solution de mélange de coupleurs constituée par :
 - . 2,145 g de 1,4 butanediol
 - . 2,84 g de N-méthyldiéthanolamine (MEA)
 - . 200 g de THF

WO 97/18795

20

On laisse réagir une heure à 65 °C.

On ajoute alors rapidement (par l'ampoule à introduction) une solution de 4,82 g de 1,4-butanediol dans 50 g de THF. On laisse réagir sous agitation une heure à 65 °C.

On ajoute alors 0,05 g de catalyseur (liquide) dibutylaurate d'étain pur et on laisse réagir à 65 °C pendant huit heures. A ce stade, la réaction de couplage est terminée.

On ramène le milieu à température ambiante. La solution de synthèse est purifiée par précipitation dans un mélange éthanol/eau (70/30 en poids). On récupère le précipité et on sèche.

On introduit dans un bécher 455 g de la solution de synthèse précédente à 27 % en polymère (soit 123 g du polymère). On agite vivement cette solution à l'ULTRA TURRAX. On introduit petit à petit, dans le milieu sous agitation, une solution constituée par :

. 11,6 g d'HCl 2M

30

35

20 . 50 ml d'eau permutée (pour neutraliser le polymère à 100 % d'après son taux d'amine)

On ajoute ensuite, toujours sous vive agitation 500 g d'eau permutée.

On concentre alors l'émulsion obtenue à l'évaporateur rotatif pour éliminer totalement le solvant organique de synthèse (THF) et pour concentrer en eau.

On obtient ainsi un pseudo-latex d'extrait sec final 27 % et présentant les caractéristiques suivantes : - taille moyenne des particules : 100 nm,

- polydispersité en taille : 0,14

EXEMPLE COMPARATIF B (contre type de l'exemple 3) :

 Pigment mélanique résultant de l'oxydation du 5,6-dihydroxyindole par l'eau oxygénée en milieu ammoniacal

1,2

PCT/FR96/01754

 Pseudolatex de copolymère acéta 	te de vinyle/acide crotonique/		
t-butyl-4-benzoate de vinyle (65/10	0/25) préparé selon le procédé		
décrit dans la demande FR 2 697	160	10	g MA
- Adipate de di-isopropyle (plastifiar	nt)	1	g
- 2-amino 2-méthyl 1-propanol (age	nt de neutralisation du polymère)	0,62	g
- Butylglycol		1 g	
- Eau	q.s.p.	100	0

1 - TESTS COMPARATIFS SUR LA PUISSANCE TINCTORIALE

10

15

20

5

On compare la montée de colorant obtenue sur cheveux naturels ou permanentés avec cette formulation A à celle obtenue avec l'exemple 3 selon l'invention. Les compositions A et 3 sont appliquées dans les mêmes conditions, sur des cheveux naturels blancs à 90 % et sur des cheveux permanentés blancs à 90 % à raison de 3 g pour 1,5 g de cheveux. On laisse ensuite sécher à température ambiante.

On mesure selon la notation de MUNSELL, à l'aide des paramètres H, V, C, la nuance des cheveux avant la teinture et la nuance des cheveux teints par chacune des formulations testées. On détermine la montée de colorant obtenue par la variation de coloration ΔE_i calculée selon la formule de NICKERSON suivante :

$$\Delta E_1 = 0.4C_0 \Delta H + 6\Delta V + 3\Delta C$$

Plus la valeur de ΔE₁ est élevée, plus la montée de colorant obtenue est importante.

25 Les résultats des tests de montée de colorant sont indiqués dans le tableau 1 suivant.

WO 97/18795 PCT/FR96/01754

22 Tableau 1

CHEVEUX TESTES	NUANCE MESUREE SELON LA NOTATION MUNSELL	ΔΕ,
blancs naturels non-teints	4,4Y 5,9/1,7	-
blancs permanentés non- teints	4,0Y 5,5/1,4	-
blancs permanentés teints par la formulation B	3,5Y 4,3/1,0	12,3
blancs permanentés teints par la formulation B	2,2Y 3,8/0,9	12,7
blancs naturels teints par la formulation 3 de l'invention	5,0Y 3,4/0,4	19,3
blancs permanentés teints par la formulation 3 de l'invention	3,6Y 3,0/0,4	18,2

On constate que la formulation de l'exemple 3 contenant un pigment non-mélanique conduit à des colorations plus puissantes que celles obtenues avec la formulation B contre-type contenant un pigment mélanique.

2 - TESTS COMPARATIFS SUR LA REMANENCE A L'EAU

5

10

15

20

On étudie la variation relative de la dégradation de la coloration observée après immersion dans l'eau sur des cheveux naturels ou permanentés teints avec la formulation B ou avec l'exemple 3 selon l'invention.

La compositions B et la formulation de l'exemple 3 sont appliquées dans les mêmes conditions, sur des cheveux naturels blancs à 90 % et sur des cheveux permanentés blancs à 90 % à raison de 3 g pour 1,5 g de cheveux. On laisse sécher à température ambiante.

On mesure selon la notation de MUNSELL, à l'aide des paramètres H, V, C, la nuance des cheveux avant la teinture et la nuance des cheveux teints par chacune des formulations testées. On détermine la montée de colorant ΔE_1 . Les valeurs de ΔE_1 sont indiquées dans le tableau 1 ci-dessus.

Puis, on immerge 1,5 g de mèche teinte par chacune des formulations B et 3, dans 100 g d'eau froide pendant 3 minutes puis on laisse sécher à température ambiante.

On mesure à nouveau selon la notation de MUNSELL, à l'aide des paramètres H, V,
 C, la nuance des cheveux ainsi traités. On calcule la variation de leur coloration ΔE₂ selon la formule de NICKERSON définie ci-dessus.

La variation relative de la dégradation de la coloration sur cheveux naturels teints ou sur cheveux permanentés teints est déterminée en pourcentages par le rapport $\Delta E_2 / \Delta E_1$. Plus cette variation est importante, plus faible est la rémanence à l'eau de la coloration.

Les résultats des tests de rémanence à l'eau sont indiqués dans le tableau 2 suivant.

15

10

Tableau 2

CHEVEUX COLORES	NUANCE MESUREE SELON LA	% DE
DEGRADES PAR	NOTATION MUNSELL	DEGRADATION DE
IMMERSION DANS L'EAU	APRES IMMERSION DANS	LA COULEUR
FROIDE	L'EAU FROIDE	ΔE ₂ /ΔE ₁
blancs permanentès teints par la formulation B	3,2Y 4,8/1,1	27,8 %
blancs permanentés teints par la formulation B	1,6Y 4,2/1,1	7.9 %
blancs naturels teints par la formulation 3 de l'invention	4,9Y 3,6/0,5	25,3 %
blancs permanentés teints par la formulation 3 de l'invention	3,0Y 2,8/0,5	8,8 %

On constate que la formulation de l'exemple 3 contenant un pigment non-mélanique présente une meilleure rémanence à l'eau que la formulation B contre-type contenant un pigment mélanique.

15

30

24 REVENDICATIONS

- 1. Utilisation pour la coloration temporaire des cheveux ou des poils d'animaux d'une composition comprenant au moins :
- (a) une dispersion aqueuse de particules de polymère filmogène comportant au moins une fonction acide, sous forme libre ou au moins partiellement neutralisée;
- (b) au moins un pigment dispersé dans la phase continue de ladite dispersion ; ledit pigment ne résultant pas de la polymérisation oxydante d'un composé indolique.
 - Utilisation selon la revendication 1, caractérisée par le fait que le polymère filmogène comporte une fonction acide sous forme libre ou au moins partiellement neutralisée choisie dans le groupe constitué par l'acide carboxylique, l'acide sulfonique, l'acide phosphorique, l'acide phosphonique ou leurs mélanges.
- Utilisation selon la revendication 1 ou 2, caractérisée par le fait que le poids
 moléculaire moyen du polymère filmogène mesuré par chromatographie d'exclusion stérique varie de 500 à 5.000.000.
- 4. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisée par le fait que le polymère filmogène comporte au moins une fonction acide carboxylique apportée par au moins un monomère de formule :

$$R_1$$
 C $=$ C $(A)_n$ COOH R_2 R_3 (I)

dans laquelle n est un nombre entier de 0 à 10 ; A désigne un groupement méthylène, éventuellement reliè à l'atome de carbone du groupement insaturé ou au groupement méthylène voisin lorsque n est supérieur à 1 par l'intermédiaire d'un hétéroatome ou bien un noyau aromatique ; R₁ désigne un atome d'hydrogène, un groupement phényle ou benzyle ; R₂ désigne un atome d'hydrogène, un groupement alkyle inférieur ou carboxyle ; R₃ désigne un atome d'hydrogène, un groupement alkyle inférieur, un groupement -CH₂-COOH, phényle ou benzyle.

- 5. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 4, caractérisée par le fait que le polymère filmogène à fonction acide carboxylique est choisi dans le groupe constitué par :
- 5 (A) Les copolymères d'acide (méth)acrylique et d'au moins un ester d'acide (meth)acrylique, linéaire, ramifié ou cyclique et/ou d'au moins un acrylamide d'acide (méth)acrylique mono ou di-substitué, linéaire, ramifié ou cyclique ;
 - (B) les copolymères d'acide (méth)acrylique et d'au moins un monomère ester vinylique linéaire, ramifié ou cyclique, pouvant contenir en plus des groupements résultant de la copolymérisation avec le styrène, le α-méthylstyrène ou un styrène substitué :
 - (C) les copolymères de monoacide vinylique et/ou de monoacide allylique ;
 - (D) les copolymères d'acides ou d'anhydride maléique, fumarique, atraconique ou itaconique avec au moins un monomère choisi dans le groupe constitué par les esters vinyliques, les éthers vinyliques, les halogénures vinyliques, les dérivés phénylvinyliques, l'acide (méth)acrylique ou ses esters, les esters (méth) allyliques; ainsi que les monoesters ou monoamides de ces copolymères;
- 6. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisée par le fait que les polymères filmogènes à fonction acide sulfonique ou sulfonate sont obtenus par copolymérisation d'au moins un groupe acide sulfonique ou sulfonate et d'au moins un monomère choisi dans le groupe constitué par :
 - (i) les esters vinyliques linéaires, ramifiés ou cycliques :
- 25 (ii) le styrène, l'α-méthylstyrène ou un styrène substitué.
 - 7. Utilisation selon la revendication 5, caractérisée par le fait que parmi les polymères du groupe (A), le polymère filmogène est choisi dans le groupe constitué par :

10

15

- les terpolymères acide acrylique/acrylate d'éthyle/N-tertiobutyl acrylamide
- les copolymères acide (méth)acrylique/(méth)acrylate de tertio-butyle et/ou (méth) acrylate d'isobutyle/(méth)acrylate d'alkyle en C₁-C₄;
- les terpolymères ou tétrapolymères acide (méth)acrylique/acrylate d'éthyle/méth
 acrylate de méthyle;

WO 97/18795 PCT/FR96/01754

26

- les tétrapolymères (méth)acrylate de méthyle/acrylate de butyle ou d'éthyle/(méth) acrylate de 2-hydroxy propyle ou d'hydroxyéthyle/acide (méth)acrylique ;
- les copolymères acrylique/méthacrylate d'alkyle en C₁-C₄ ;
- les terpolymères d'acide acrylique/vinyl-pyrrolidone/méthacrylate d'alkyle en C_{1} C_{20} ;
 - les copolymères N-octylacrylamide/ méthacrylate de méthyle/ méthacrylate d'hydroxy propyle/ acide acrylique/ méthacylate de tertiobutylaminoéthyle;
- les copolymères d'acide (méth)acrylique et d'esters et/ou d'amides d'acide (méth) acrylique comportant en plus au moins un monomère ester vinylique linéaire,
 ramifié ou cyclique et éventuellement un groupement résultant de la copolymérisation avec le styrène, le α-méthylstyrène ou un styrène substitué.
- 8. Utilisation selon la revendication 5, caractérisée par le fait que le polymère filmogène du groupe (C) est choisi parmi les copolymères d'acide crotonique comportant dans leur chaîne au moins un monomère choisi dans le groupe constitué par : l'acétate de vinyle et le propionate de vinyle et éventuellement au moins un monomère choisi dans le groupe constitué par les esters (méth) allyliques, les éthers vinyliques, les esters vinylique d'un acide carboxylique saturé, linéaire ou ramifié comportant au moins 5 atomes de carbone, les esters vinyliques ou (méth)allyliques d'acide carboxylique α- ου β-cyclique et/ou un groupement résultant de la copolymérisation avec le styrène, le α-méthylstyrène ou un styrène substitué.
- 9. Utilisation selon la revendication 8, caractérisée par le fait que le polymère
 25 filmogène est choisi dans le groupe constitué par :
 - les copolymères acétate de vinyle/acide crotonique/polyéthylèneglycol;
 - les copolymères acétate de vinyle/acide crotonique ;
 - les terpolymères acétate de vinyle/acide crotonique/néodécanoate de vinyle:
 - les copolymères de formule :

dans laquelle:

5

10

- R, R', R", identiques ou différents, représentent un atome d'hydrogène ou un radical méthyle,
 - m, n et t sont 1 ou 2,
 - R₁ représente un radical alkyle, linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé ayant de 2 à 21 atomes de carbone,
- Z représente un radical divalent pris dans le groupe constitué par : -CH₂-, -CH₂-O-CH₂- et -CH₂-O-(CH₂)₂-,
 - Cyc représente un radical choisi parmi :
 - (i) un radical de formule :

(ii) un radical de formule :

dans laquelle:

R₂ représente un atome d'hydrogène ou un radical méthyle,

15 et p est 1 ou 2,

(iii) un radical de formule:

$$R_3$$

dans laquelle:

R₃ représente un atome d'hydrogène, un radical méthyle, éthyle, tert-butyle, éthoxy, butoxy ou dodécyloxy et R₄ représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle de 1 à 4 atomes de carbone ou un radical alkoxy de 1 à 4 atomes de carbone.

10

15

20

et (iv) un radical de formule :

v représente de 10 à 91 % et de préférence de 36 à 84 % en poids, w représente de 3 à 20 % et de préférence de 6 à 12 % en poids, x représente de 4 à 60 % et de préférence de 6 à 40 % en poids, et y représente de 0 à 40 % et de préférence de 4 à 30 % en poids, v + w + x + y étant égal à 100 %.

- 10. Utilisation selon la revendication 9, caractérisée par le fait que le polymère filmogène de formule (II) est un terpolymère acétate de vinyle/tertiobutylbenzoate de vinyle/acide crotonique de composition pondérale (65 % / 25 % / 10 %) en poids par rapport au poids total des monomères).
- 11. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 10, caractérisée par le fait que la dispersion de particules de polymère filmogène est sous forme de latex ou de pseudo-latex.
- 12. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 11, caractérisée par le fait que le taux de neutralisation varie de 30 à 80 % si le polymère filmogène a moins de 2 meq/g de fonction acide et de 10 à 50 % si le polymère filmogène a plus de 2 meq/g de fonction acide.
- 13. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 12, caractérisée par le fait que la ou les fonctions acides du polymère filmogène sont au moins partiellement neutralisées par une base minérale ou un aminoalcool.
- 25 14. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 13, caractérisée par le fait que la taille moyenne des particules de polymère filmogène est inférieure ou égale à 500 nm et de préférence varie de 10 à 350 nm.
- 15. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 14, caractérisée par le fait que la polydispersité en taille des particules de polymère filmogène mesurée en diffusion quasi élastique de lumière varie de 0,1 à 0,4.

20

25

35

- 16. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 15, caractérisée par le fait que le polymère filmogène en dispersion est présent dans des concentrations allant de 5 à 40 % en poids par rapport au poids total de la composition.
- 5 17. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 16, caractérisée par le fait que le pigment est minéral ou organique, sous forme de poudre ou de pâte pigmentaire.
- 18. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 17, caractérisée par le
 fait que le pigment est présent dans des concentrations allant de 0,05 à 10 % en poids par rapport au poids total de la composition.
 - 19. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 18, caractérisée par le fait que la dispersion aqueuse de particules de polymère filmogène contient au moins un agent plastifiant.
 - 20. Utilisation selon la revendication 15, caractérisée par le fait que l'agent plastifiant est hydrophile ou hydrophobe ou peu hydrophile ou un melange constitué d'un plastifiant hydrophile et d'un plastifiant hydrophobe ou peu hydrophile.
 - 21. Utilisation selon la revendication 19 ou 20, caractérisée par le fait que le ou les agents plastifiants sont présents dans des concentrations allant de 0,1 à 80 % en poids et de préférence de 5 à 40 % en poids par rapport au poids du polymère filmogène.
 - 22. Utilisation selon la revendication 19, caractérisée par le fait que la dispersion aqueuse de particules de polymère filmogène comprend au moins un système plastifiant constitué au moins :
- a) d'un plastifiant (1) de point d'ébullition élevé, de préférence supérieur à 200 °C
 b) d'un plastifiant (2) plus volatil que (1) susceptible de s'évaporer après l'eau.
 - 23. Utilisation selon la revendication 22, caractérisée en ce que l'agent plastifiant (1) est présent dans une concentration allant de 2 à 3 g pour 100 g de polymère filmogène et l'agent plastifiant (2) est présent dans une concentration allant de 2 à 15 g pour 100 g de polymère filmogène.

- 24. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 23, caractérisée par le fait que la composition se présente sous forme d'un liquide plus ou moins épaissi, de crème ou de gel.
- 5 25. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 24, caractérisée par le fait la composition contient en plus au moins un additif choisi dans le groupe constitué par : les silicones insolubles ou solubles, volatiles ou non, sous forme d'huile, de gomme, de résine ou de poudre ; les polymères non-ioniques, anioniques, cationiques ou amphotère ; des protéines quaternisées ou non ; des filtres solaires ; des agents tensio-actifs ; des agents anti-mousse ; des hydratants ; des humectants ; des émollients ; des huiles végétales ou synthétiques ; des conservateurs ; des séquestrants ; des antioxydants ; des parfums ; des alcalinisants ; des acidifiants ; des agents de mise en suspension des pigments ; des épaississants.
 - 26. Procédé de coloration temporaire des cheveux caractérisé par le fait que l'on applique sur les cheveux une composition telle que définie selon l'une quelconque des revendications 1 à 25 dans une quantité efficace.
- 27. Procédé de coloration temporaire de poils d'animaux caractérisé par le fait que l'on applique sur ladite fourrure une quantité efficace d'une composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 25.

Intern J Application No PCT/FR 96/01754

		1017	71K 30/01/34
A. CLASSI IPC 6	FICATION OF SUBJECT MATTER A61K7/13 A61K7/06		
According to	o International Patent Classification (IPC) or to both national cla	exification and IPC	
	SEARCHED		
Minimum de IPC 6	ocumentation searched (classification system followed by classific A61K	cation symbols)	
Documentat	ion searched other than minimum documentation to the extent th	at such documents are included in	the fields searched
<u>Plectronic</u> d	late base consulted during the international search (name of data	base and, where practical, search to	rms used)
C. DOCUM	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the	relevant passages	Relevant to claim No.
A	FR,A,2 312 233 (L'ORAAL) 24 Dec see page 13 - page 15; claims	ember 1976	1-27
A	FR.A.2 323 435 (IMPERIAL CHEMIC INDUSTRIES LIMITED) 8 April 197 see the whole document	AL 7	1-27
A	WO,A,94 13253 (KANEBO,LTD.) 23 Abstract	June 1994	1
A	EP,A,O 379 409 (L'ORAAL) 25 Jul see page 17 - page 20; claims	y 1990	1-27
A	US,A,3 630 654 (NORMAN ALLEN RO December 1971 see column 8 - column 10; claim		1-27
		-/	
X Pur	ther documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members	are listed in annex.
'A' docum	ategories of cited documents : nent defining the general state of the art which is not dered to be of particular relevance	or priority date and not in	for the international filing date conflict with the application but neighbor or theory underlying the
"E" earlier filing	r document but published on or after the international date nent which may throw doubts on priority claim(s) or	involve an inventive step t	el or cannot be considered to when the document is taken alone
O' docum other	n is cated to establish the publication date of another on or other special reason (as specified) ment referring to an oral disclosure, use, exhibition or means	document is combined with	evance; the claimed invention the vivolve an inventive step when the ch one or more other such docu- being obvious to a person skilled
'P' docum	nent published prior to the international filing date but than the priority date claimed	'&' document member of the	
	e actual completion of the international search	Date of mailing of the inte	mahonal search report 24.02.97
	mailing address of the ISA	Authorized officer	
14dmc ann	European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijewijk Tel. (+ 31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+ 31-70) 340-3016	Luyten, H	

Interna J Application No PCT/FR 96/01754

0.40		PCT/FR 96/01754		
Category *	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Refevant to claim No.		
	WO,A,93 02655 (L'ORÉAL) 18 February 1993 see page 22 - page 28; claims	1-27		
		·		
		·		
	`			

Information on patent family members

Intern al Application No
PCT/FR 96/01754

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
FR-A-2312233	24-12-76	LU-A- 72592 AT-B- 359649 AU-B- 501671 AU-A- 1430476 BE-A- 842259 CA-A- 1083045 CH-A- 614121 DE-A- 2623692 GB-A- 1511964 JP-A- 51144742 JP-B- 61045605 NL-A- 7605561 US-A- 4047888	10-02-77 25-11-80 28-06-79 01-12-77 26-11-76 05-08-80 15-11-79 09-12-76 24-05-78 13-12-76 08-10-86 30-11-76 13-09-77
FR-A-2323435	08-04-77	GB-A- 1551829 AU-A- 1722376 BE-A- 845953 DE-A- 2641550 JP-A- 52036584 NL-A- 7610186	05-09-79 02-03-78 08-03-77 24-03-77 19-03-77 17-03-77
WO-A-9413253	23-06-94	JP-A- 6227955 EP-A- 0634161 US-A- 5597386	16-08-94 18-01-95 28-01-97
EP-A-379409	25-07-90	LU-A- 87429 CA-A- 2007957 DE-D- 69003258 DE-T- 69003258 ES-T- 2060077 JP-A- 2232264	24-07-90 17-07-90 21-10-93 13-01-94 16-11-94 14-09-90
US-A-3630654	28-12-71	NONE	
WO-A-9302655	18-02-93	FR-A- 2679771 CA-A- 2114839 DE-D- 69209650 DE-T- 69209650 EP-A- 0597022 ES-T- 2086762	09-05-96 29-08-96 18-05-94

Information on patent family members

Intern. A Application No PCT/FR 96/01754

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication . date
WO-A-9302655		JP-T-	6509573	27-10-94
	;			
	•			

Deman ternationale No
PCT/FR 96/01754

			PCT/FR 96	01754
A. CLASSE CIB 6	MENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE A61K7/13 A61K7/06			
	ssification internationale des brevets (CIB) ou & la fois selon la classific	ation nationale et la (СІВ	
B. DOMAI	NES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE	alassament)		······································
CIB 6	zon minimale consultée (système de classification suivi des symboles de A61K			
Documentat	ion consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où	ces documents relève	nt des domaines si	ir lesquels à porté la recherche
Base de don utilisés)	nées électronique consultée au cours de la recherche internationale (no	m de la base de donn	èes, et si cela est i	talisable, termes de recherche
C. DOCUM	IENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie *	Identification des documents citès, avec, le cas échéant, l'indication d	es passages pertinent		no. des revendications vistes
Α	FR,A,2 312 233 (L'ORAAL) 24 Décemb voir page 13 - page 15; revendicat	re 1976 ions		1-27
A	FR.A.2 323 435 (IMPERIAL CHEMICAL INDUSTRIES LIMITED) 8 Avril 1977 voir le document en entier		1-27	
A	WO,A,94 13253 (KANEBO,LTD.) 23 Juin 1994 *Résumé*		1	
A	EP.A.O 379 409 (L'ORAAL) 25 Juillet 1990 voir page 17 - page 20; revendications		1-27	
A	US,A,3 630 654 (NORMAN ALLEN ROSEN Décembre 1971 voir colonne 8 - colonne 10; revendications	THAL) 28		1-27
X Vai	r la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents	X Les documents	s de familles de br	evets sont indiqués en annexe
"A" docum consid "E" docum ou ap "L" docum pnori autre "O" docum une e	sent définissant l'état général de la technique, non féré comme particulièrement pertinent sent antérieur, mais publié à la date de dépôt international rés cette date sent pouvant jeter un doute sur une revendication de té ou cité pour déterminer la date de publication d'une citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée) nent se référant à une divulgation orale, à un usage, à sposition ou tous autres moyens sent publié avant la date de dépôt international, mais	date de priorité et technique pertiner ou la théorie cons d' document particul être considerée co inventive par rape document particul ne peut être consi lorsnue le docum	n'appareneant; it, mais cité pour c buant la base de iérement pertinent mme nouvelle ou oort au document c ièrement pertinent dêrée comme impi int est associé à un me nature, cette co e du mêtier	omprenare le principe ('invention revendiquée ne peut comme impliquant une activité considéré isolément ('I'mention revendiquée iquant une activité inventive i ou plusieurs autres umbinaison étant évidente
	neurement à la date de priorité revendiquée delle la recherche internationale a été effectivement achevée			de recherche internationale
	1 Février 1997		2 4. 02. 97	
Nom et adr	resse postale de l'administration chargée de la recherche internationale Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Td. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Fonctionnaire auto		

1

Dema. aternationale No
PCT/FR 96/01754

C (mrite) D	PC	PCT/FR 96/01754		
atégorie *	OCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées		
A	WO,A,93 02655 (L'ORÉAL) 18 Février 1993 voir page 22 - page 28; revendications	1-27		
	,			

1

Formulaire PCT/ISA/210 (suite de la deuxième feuille) (juillet 1992)

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Demar iternationale No
PCT/FR 96/01754

Document brevet cité lu rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)		Date de publication
FR-A-2312233	24-12-76	AT-B- 3: AU-B- 5: AU-A- 14 BE-A- 8 CA-A- 10 CH-A- 6 DE-A- 26 GB-A- 15 JP-A- 511 JP-B- 610 NL-A- 76	72592 59649 01671 30476 42259 83045 14121 23692 11964 44742 45605 05561 47888	10-02-77 25-11-80 28-06-79 01-12-77 26-11-76 05-08-80 15-11-79 09-12-76 24-05-78 13-12-76 08-10-86 30-11-76 13-09-77
FR-A-2323435	08-04-77	AU-A- 17 BE-A- 8 DE-A- 26 JP-A- 520	51829 22376 45953 41550 36584 10186	05-09-79 02-03-78 08-03-77 24-03-77 19-03-77
WO-A-9413253	23-06-94	EP-A- 06	27955 34161 97386	16-08-94 18-01-95 28-01-97
EP-A-379409	25-07-90	CA-A- 20 DE-D- 690 DE-T- 690 ES-T- 20	87429 907957 903258 903258 960077 232264	24-07-90 17-07-90 21-10-93 13-01-94 16-11-94 14-09-90
US-A-3630654	28-12-71	AUCUN		
WO-A-9302655	18-02-93	CA-A- 21 DE-D- 692 DE-T- 692 EP-A- 09	579771 114839 209650 209650 597022	05-02-93 18-02-93 09-05-96 29-08-96 18-05-94 01-07-96

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Demai iternationale No PCT/FR 96/01754

Document brevet cité au rapport de recherche	ret cité Date de Membre(s) de la cherche publication famille de brevet(s)		ate de Membre(s) de la Date de lication famille de brevet(s) publication		
W0-A-9302655		JP-T-	6509573	27-10-94	

					ì
				•	
					ļ
					:
					ĺ
		•			1
					1
					İ